

Chemistry I: Stoichiometry Problems Answers

Stoichiometry Problem Answers

Form B

Form A

1. 28.0 g CaO
2. 0.11 g Mg
3. 174.1 g Hg
4. 321.4 g AlCl₃
5. 3.8 g Ti
6. 128.5 g SO₂
7. 118.5 g HCl
8. 89.6 L O₂
9. 32.9 L O₂
10. 893 g NaOH
11. 141.9 L H₂
12. 12500 g Fe
13. 80.4 mol S
14. 175 L C₂H₂
15. 111.4 L SO₂
16. 1000 L H₂
17. 300 L O₂
18. 600 L CO₂
19. 500 L CO₂
20. 7000 L SO₂
21. 2759 g NaBr
22. 1.5 mol HCl
23. 3.4 mol Cl₂
24. 120.1 g KMnO₄
25. 55.5 g H₃PO₄
26. 75.5 g CaCO₃
27. 109.2 g Na₂SO₄
28. 112.0 g BaSO₄
29. 188.1 g O₂
30. 183.7 g H₃PO₄
31. 6.2 L O₂
32. 23.0 L O₂
33. 28.2 L H₂
34. 120.4 g H₂O
35. 9200 L NH₃
36. 2000 L O₂
37. 44977.8 g EtOH
56222.2 mL EtOH
38. 11250 g C

1. 28.0 g CaO
2. 0.11 g Mg
3. 174.1 g Hg
4. 346.1 AlCl₃
5. 2.53 g Ti
6. 447.9 g PbO
7. 124.8 g HCl
8. 97 L O₂
9. 62.2 L O₂
10. 51.3 g Na
11. 144.8 L H₂
12. 10833 g Fe
13. 80.4 mol S
14. 175 L C₂H₂
15. 111.4 L SO₂
16. 950 L H₂
17. 500 L O₂
18. 600 L CO₂
19. 250 L O₂
20. 5000 L O₂
21. 300 L Cl₂
22. 1.1 mol HCl
23. 3.15 mol Cl₂
24. 0.76 mol KMnO₄
25. 55.5 g KMnO₄
26. 75.5 g CaCO₃
27. 142 g Na₂SO₄
28. 112.0 g BaSO₄
29. 188.1 g O₂
30. 183.7 g NaOH
31. 6.2 L O₂
32. 23.0 L O₂
33. 28.2 L H₂
34. SKIP
35. 522.3 g Na₂O₂
36. SKIP
37. 4500 L O₂
38. SKIP
39. 46000 g EtOH
57500 mL EtOH
40. 8035.7 g C